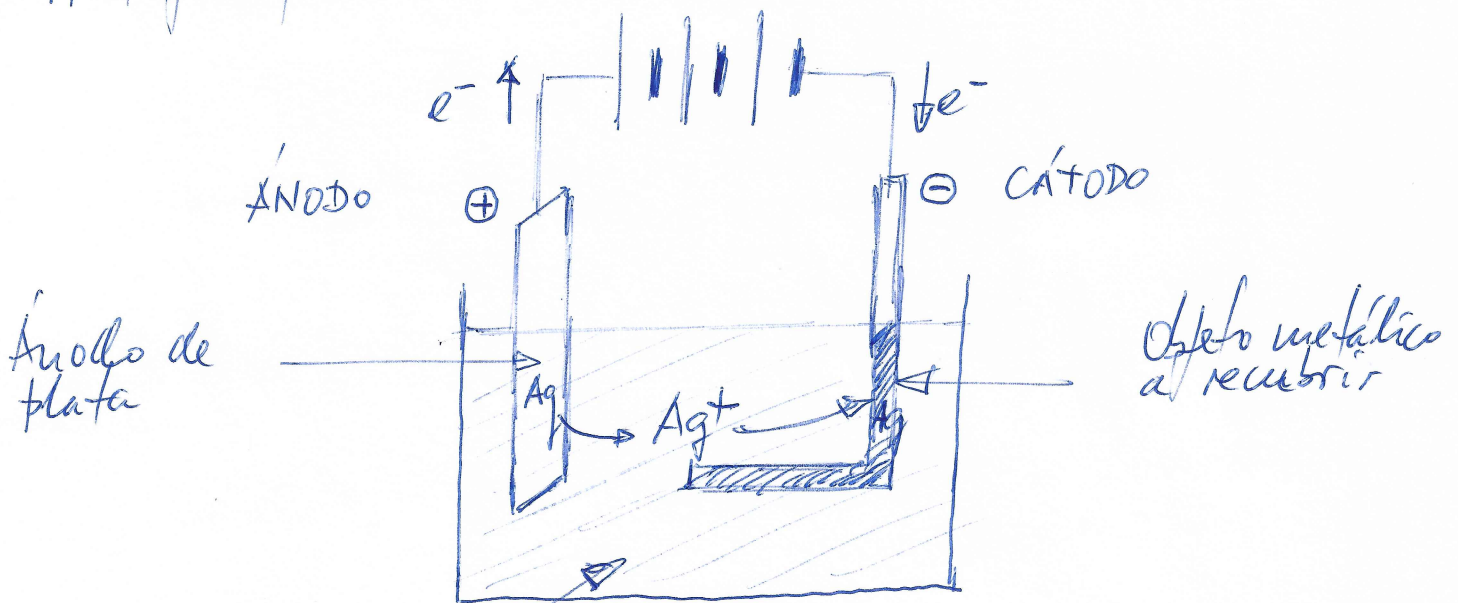


Electrólisis. Ejercicio nº27, p251. EDEBE.

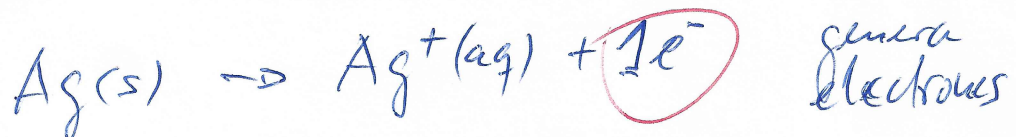
Se desea recubrir de plata un objeto metálico. Describe la cuba electrolítica necesaria y su funcionamiento.

Montaje experimental:



Disolución de sal de plata

La plata de la barra que forma el ánodo, se oxida a Ag^+ pasando a la disolución:



A su vez la plata del electrolito, Ag^+ se dirige al cátodo, formado por el objeto que se quiere recubrir, donde se reduce de nuevo a $Ag(s)$ y se deposita en la superficie del objeto.

